



# Física y Química 3º E.S.O.

Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.  
Para aprobar es necesario tener 14 apartados bien en total.

Calificación \_\_\_\_\_

|               |          |          |                   |                      |                      |                      |                         |                      |                      |             |             |             |                   |                                    |                      |                            |          |
|---------------|----------|----------|-------------------|----------------------|----------------------|----------------------|-------------------------|----------------------|----------------------|-------------|-------------|-------------|-------------------|------------------------------------|----------------------|----------------------------|----------|
| H<br>+1<br>-1 |          |          |                   |                      |                      |                      |                         |                      |                      |             |             |             |                   |                                    |                      |                            | He<br>0  |
| Li<br>+1      | Be<br>+2 |          |                   |                      |                      |                      |                         |                      |                      |             |             | B<br>+3     | C<br>-4<br>+2,+4  | N<br>-1,-2,-3<br>+1,+2<br>+3,+4,+5 | O<br>-2              | F<br>-1                    | Ne<br>0  |
| Na<br>+1      | Mg<br>+2 |          |                   |                      |                      |                      |                         |                      |                      |             |             | Al<br>+3    | Si<br>-4<br>+2,+4 | P<br>-3<br>+1,+3,+5                | S<br>-2<br>+2,+4,+6  | Cl<br>-1<br>+1,+3<br>+5,+7 | Ar<br>0  |
| K<br>+1       | Ca<br>+2 | Sc<br>+3 | Ti<br>+2,+3<br>+4 | V<br>+2,+3<br>+4,+5  | Cr<br>+2,+3<br>+4,+6 | Mn<br>+2,+3<br>+4,+7 | Fe<br>+2,+3             | Co<br>+2,+3          | Ni<br>+2,+3          | Cu<br>+1,+2 | Zn<br>+2    | Ga<br>+3    | Ge<br>-4<br>+2,+4 | As<br>-3<br>+1,+3,+5               | Se<br>-2<br>+2,+4,+6 | Br<br>-1<br>+1,+3<br>+5,+7 | Kr<br>0  |
| Rb<br>+1      | Sr<br>+2 | Y<br>+3  | Zr<br>+2,+3<br>+4 | Nb<br>+3,+4<br>+5    | Mo<br>+2,+3<br>+4,+6 | Tc<br>+4,+6<br>+7    | Ru<br>+2,+3<br>+4,+7,+8 | Rh<br>+2,+3<br>+4,+6 | Pd<br>+2,+4          | Ag<br>+1    | Cd<br>+2    | In<br>+3    | Sn<br>+2,+4       | Sb<br>-3<br>+1,+3,+5               | Te<br>-2<br>+4,+6    | I<br>-1<br>+1,+3<br>+5,+7  | Xe<br>0  |
| Cs<br>+1      | Ba<br>+2 | La<br>+3 | Hf<br>+3,+4       | Ta<br>+2,+3<br>+4,+5 | W<br>+2,+3<br>+4,+6  | Re<br>+4,+5<br>+6,+7 | Os<br>+2,+3<br>+4,+7,+8 | Ir<br>+3,+4          | Pt<br>+2,+4          | Au<br>+1,+3 | Hg<br>+1,+2 | Tl<br>+1,+3 | Pb<br>+2,+4       | Bi<br>+3,+5                        | Po<br>+2,+4          | At<br>-1<br>+1,+3<br>+5,+7 | Rn<br>0  |
| Fr<br>+1      | Ra<br>+2 | Ac<br>+3 | Rf<br>+4          |                      |                      |                      |                         |                      |                      |             |             |             |                   |                                    |                      |                            |          |
|               |          |          |                   | Ce<br>+3,+4          | Pr<br>+3             | Nd<br>+3             | Pm<br>+3                | Sm<br>+2,+3          | Eu<br>+2,+3          | Gd<br>+3    | Tb<br>+3    | Dy<br>+3    | Ho<br>+3          | Er<br>+3                           | Tm<br>+3             | Yb<br>+2,+3                | Lu<br>+3 |
|               |          |          |                   | Th<br>+4             | Pa<br>+4,+5          | U<br>+3,+4<br>+5,+6  | Np<br>+3,+4<br>+5,+6    | Pu<br>+3,+4<br>+5,+6 | Am<br>+3,+4<br>+5,+6 | Cm<br>+3    | Bk<br>+3,+4 | Cf<br>+3    | Es<br>+3          | Fm<br>+3                           | Md<br>+2,+3          | No<br>+2,+3                | Lr<br>+3 |

## Formula los siguientes compuestos:

1. óxido de titanio (IV).
2. ácido sulfhídrico.
3. óxido de magnesio.
4. ácido carbónico.
5. dibromuro de pentaoxígeno.
6. hidruro de itrio.
7. ácido nítrico.
8. hidróxido de cobalto (III).
9. tricloruro de cromo.
10. amoníaco.
11. metano
12. hidrógeno(trioxidofosfato).

## Nombra los siguientes compuestos:

1. AuH<sub>3</sub>
2. CaO.
3. O<sub>7</sub>Cl<sub>2</sub>.
4. NCl<sub>3</sub>
5. PuO<sub>3</sub>
6. CuH<sub>2</sub>
7. Al(OH)<sub>3</sub>
8. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.
9. Li<sub>2</sub>O.
10. HCl<sub>(aq)</sub>.
11. SO<sub>3</sub>.
12. HNO<sub>2</sub>

C  
O  
O  
I  
E  
X  
I  
O  
V  
I  
I  
A  
D  
O  
A  
R  
E  
N  
E  
N  
T  
E  
I  
R  
O